553151

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2004年10月28日(28.10.2004)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2004/092160 A1

(51) 国際特許分類7:

C07D 403/06

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2004/005321

(22) 国際出願日:

2004年4月14日(14.04.2004)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2003-109793 2003年4月15日(15.04,2003)

(71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 山之内 製薬株式会社 (YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒1038411 東京都中央区日本橋本 町二丁目3番11号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 木野山 功 (KI-NOYAMA, Isao) [JP/JP]; 〒3058585 茨城県つくば市御 幸が丘21 山之内製薬株式会社内 Ibaraki (JP). 坂元 健一郎 (SAKAMOTO, Kenichirou) [JP/JP]; 〒3180001 茨城県高萩市赤浜160-2山之内製薬株式会社 内 Ibaraki (JP). 奥井 博貴 (OKUI, Hiroki) [JP/JP]; 〒 3058585 茨城県つくば市御幸が丘21 山之内製薬株 式会社内 Ibaraki (JP). 演田 憲孝 (HAMADA, Noritaka) [JP/JP]; 〒3058585 茨城県つくば市御幸が丘21 山之 内製薬株式会社内 Ibaraki (JP). 松久 彰 (MATSUHISA, Akira) [JP/JP]; 〒3058585 茨城県つくば市御幸が丘 2 1 山之内製薬株式会社内 Ibaraki (JP).

- (74) 代理人: 森田拓,外(MORITA, Hiroshi et al.); 〒 1748612 東京都板橋区蓮根三丁目17番1号 山之 内製薬株式会社 特許部内 Tokyo (JP).
- (81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が 可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が 可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: BROMIDE AND ITS CRYSTAL

(54) 発明の名称: 臭化物及びその結晶

1-(2-Methoxyethyl)-2-methyl-4, 9-dioxo-3-(pyrazin-2-ylmethyl)-4, 9-dihydro-1H-naphtho [2,3-d] imidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazol-3-iumidazbromide and its crystal. In particular, α -type and β -type crystals thereof do not exhibit moisture absorption and excel in stability, so that these are useful as basic ingredients for medicine production. Among them, the β -type crystal is more stable and is extremely useful as a basic ingredient for medicine production.

(57) 要約: 本発明の臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナ プト[2,3-d]イミダゾール-3-イウム、及びその結晶、特にlpha型及びeta型結晶は吸湿性が無く安定性に優れており、医 薬品の製造原体として有用である。中でもβ型結晶はより安定であり医薬品の製造原体として極めて有用である。



明細書

臭化物及びその結晶

技術分野

本発明は、医薬品として有用な新規化合物である、臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メ チル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾ ール-3-イウム、殊にその結晶に関する。

背景技術

良好な抗腫瘍活性を有するとともに低毒性であり、安全域の広い抗癌剤となりうることが期待される縮合イミダゾリウム誘導体が国際公開 01/60803 号パンフレットに開示されている。中でも、実施例 154 に開示される、塩化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムは、良好な in vivo 癌増殖阻害活性を有し、しかも低毒性であること(該パンフレット22頁参照)から、抗癌剤として期待される化合物である。

上記パンフレットに記載された、塩化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウム(以下塩化物と略記する)は、イミダゾール環の1位及び3位がそれぞれ置換低級アルキルによって置換され、イミダゾリウムカチオンを形成し、当該カチオンが塩素アニオンとイオン対を形成している化合物である。該化合物はカチオンの非局在化により下式で示される互変異性体を有することが記載される。

上記塩化物は、結晶性無水物として得られたが、吸湿性を有し、湿度条件によっては 1水和物と無水物の結晶転移が容易に生じる、高湿度条件下では潮解する、更に長期保 存時の分解物の増加等、湿度に対して不安定であることから、これを製造原体として医

薬品を工業的に製造することは困難性が高いものであった。

本発明者等は、医薬品の製造原体として好適な性状を有する 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムを提供することを目的として鋭意研究を行った。

発明の開示

本発明者等は、臭素アニオンをカウンターアニオンとする新規な臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウム(以下臭化物と略記する)が、意外にも医薬品の製造原体として好適な性状を有することを知見し、本発明を完成した。殊に本発明の臭化物が結晶多形を有し、しかもそのいずれもが、吸湿性を有さず良好な保存安定性を有することは全く予想外であった。

即ち、本発明は、医薬品の製造原体として好適な性状を有する臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウム、殊にその結晶に関する。本発明の臭化物には以下の2種の結晶形が存在し、本発明はこれらの結晶を包含する。

α型結晶:粉末 X 線回折で 2 θ (°) = 8.5, 14.8, 19.7, 25.7, 30.2 のピークを有する結晶。 好ましくは、DSC 分析で約 210℃、即ち 207~213℃に熱吸収ピークを有する結晶。

 β 型結晶:粉末 X 線回折で $2\,\theta$ (°) = 9.2, 12.6, 14.6, 18.0, 21.1, 24.9, 26.4, 27.1 のピークを有する結晶。好ましくは、DSC 分析で約 204℃、即ち 201~207℃に熱吸収ピークを有する結晶。

図面の簡単な説明

図 1 は、臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムの α 型結晶の粉末 X 線回折図を示す。

図 2 は、臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムのα型結晶の熱分析図を示す。 図 3 は、臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムのβ型結晶の粉末 X 線回折図

を示す。

図4は、臭化 $1\cdot(2\cdot$ メトキシエチル)-2・メチル-4,9・ジオキソ-3・(ピラジン-2・イルメチル)-4,9・ジヒドロ-1H-ナフト $[2,3\cdot d]$ イミダゾール-3・イウムの β 型結晶の熱分析図を示す。

図 5 は、臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムの β 型結晶の吸脱水等温曲線を示す。

図 6 は、塩化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-<math>2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムの吸脱水等温曲線を示す。

発明を実施するための最良の形態

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明の臭化物としては、医薬の製造原体として使用可能な程度に安定な物質であればよく、後記するように吸湿性がなく安定な α 型又は β 型の結晶が好ましい。特に好ましくは β 型結晶である。

本発明の臭化物は吸湿性がなく、長期保存において化学的に安定である。 α 型結晶は、極めて高い湿度条件下においてのみ β 型結晶への転移が見られるが、 β 型結晶は結晶転移も見られず、物理的にも安定な結晶である。 α 型及び β 型いずれの結晶も 40° C、相対湿度75%下で3ヶ月間安定であり、医薬の製造原体として、特に固形製剤の原体として好適であることが確認された。

なお、各結晶はそれぞれ粉末X線回折スペクトル[2 0(°)]で特徴付けられるが、粉末 X線回折はデータの性質上、結晶の同一性認定においては、結晶格子間隔や全体的なパ ターンが重要であり、相対強度は結晶成長の方向、粒子の大きさ、測定条件によって多 少変わりうるものであるから、厳密に解されるべきではない。

本発明者等の研究によれば、塩化物においても結晶多形の探索を鋭意行ったが、医薬品原体として使用可能な性状を有する結晶は全く見出すことが出来なかった。これに対して、本発明の新規な臭化物は、その見出された結晶多形のいずれもが、予想外に医薬品の製造原体として好適な性状を有しており、1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムの医薬品として開発を初めて可能にしたものである。

(製造法)

本発明の臭化物は、下式に示される反応により製造することができる。

反応は、例えば、J. Org. Chem. USSR, 1, 1479-85 (1965)記載の方法を適用して行うことができ、適当な不活性溶媒(例えばアルコール系溶媒)中、反応対応量又は過剰量の臭化水素酸を用い、常温乃至加熱還流下にて行うのが有利である。

本発明の臭化物の結晶は、後記の通り、晶出溶媒を選択することにより再現性良く作り分けることができ、工業的生産における製造に有利である。

 α 型結晶は、エタノール、エタノール/水、1-プロパノール/水、2-プロパノール/水、2-プロパノール/水、又はアセトン/水中で再結晶すると再現性よく得られる。また、 β 型結晶を前記溶媒中で撹拌すると、 α 型結晶に転移させることができる。

一方、 β 型結晶は、メタノール、水、アセトニトリル/水、又はメタノール/アセトニトリル中で再結晶すると再現性よく得られる。また、 α 型結晶を前記溶媒中で撹拌すると、 β 型結晶に転移させることができる。

本発明の臭化物は、医薬品の製造原体として、当分野において通常用いられている薬剤用担体、賦形剤等と組み合わせて、医薬品の製造に使用することができる。医薬品の製造は、当分野にて通常使用されている方法によって行うことができる。

本発明化合物を含有する医薬製剤としては、錠剤、丸剤、カプセル剤、顆粒剤、散剤、液剤等による経口投与製剤、又は、関節内、静脈内、筋肉内等の注射剤、坐剤、経皮用液剤、軟膏剤、経皮用貼付剤、経粘膜液剤、経粘膜貼付剤、吸入剤等の非経口投与製剤のいずれの形態であってもよい。特に、臭化物の結晶を製造原体とする経口投与用の錠剤、丸剤、カプセル剤、顆粒剤、散剤等、及び非経口投与用の吸入剤、経鼻剤等は安定な固形製剤として有利である。

経口投与のための固形製剤においては、本発明化合物が、少なくとも一つの不活性な 賦形剤、例えば乳糖、マンニトール、ブドウ糖、ヒドロキシプロピルセルロース、微結 晶セルロース、デンプン、ポリビニルピロリドン、メタケイ酸アルミン酸マグネシウム 等と混合される。組成物は、常法に従って、不活性な添加剤、例えばステアリン酸マグ

ネシウム等の滑沢剤やカルボキシメチルスターチナトリウム等の崩壊剤、溶解補助剤を 含有していてもよい。錠剤又は丸剤は必要により糖衣又は胃溶性若しくは腸溶性コーティング剤で被膜してもよい。

経口投与のための液体組成物は、薬剤的に許容される乳剤、液剤、懸濁剤、シロップ剤、エリキシル剤等を含み、一般的に用いられる不活性な溶剤、例えば精製水、エタノールを含む。この組成物は不活性な溶剤以外に可溶化剤、湿潤剤、懸濁化剤のような補助剤、甘味剤、矯味剤、芳香剤、防腐剤を含有していてもよい。

非経口投与のための注射剤は、無菌の水性又は非水性の液剤、懸濁剤、乳剤を含む。水性の溶剤としては、例えば注射用蒸留水及び生理食塩液が含まれる。非水性の溶剤としては、例えばプロピレングリコール、ポリエチレングリコール、オリーブ油のような植物油、エタノールのようなアルコール類、ポリソルベート80(商品名)等がある。このような組成物は、さらに等張化剤、防腐剤、湿潤剤、乳化剤、分散剤、安定化剤、溶解補助剤を含んでもよい。これらは例えばバクテリア保留フィルターを通す濾過、殺菌剤の配合又は照射によって無菌化される。また、これらは無菌の固体組成物を製造し、使用前に無菌水又は無菌の注射用溶媒に溶解、懸濁して使用することもできる。

以下、実施例によって本発明を具体的に説明するが、これらは本発明の範囲を限定するものではない。

粉末 X 線回折の測定には、MAC Science MXP18TAHF22 を用い、管球:Cu、管電流:40 mA、管電圧:40 kV、サンプリング幅: 0.020° 、走査速度: 3° /min、波長:1.54056Å、測定回折角範囲(2θ): $5\sim40^\circ$ の条件で測定した。

熱分析(DSC 及び TGA)はそれぞれ次の条件で測定した。

DSC: TA Instruments 社製 DSC 2910 Differențial Scanning Calorimeter、室温~300℃ (10℃/min)、N₂ (50 ml/min)、アルミニウム製サンプルパン。

TGA: TA Instruments 社製 TGA 2950 Thermogravimetric Analyzer、室温~300℃ (10℃/min)、N₂ (50 ml/min)、白金製サンプルパン。

実施例1

N-{1,4·ジオキソ·3·[(ピラジン·2·イルメチル)アミノ]·1,4·ジヒドロナフタレン·2·イル}·N-(2·メトキシエチル)アセタミド(2.0g)のエタノール(10ml)懸濁液に、47%臭化水素酸(1ml)を加えて、50℃で 38 時間撹拌した。反応終了後、反応液を室温に冷却すると結

晶が析出した。それを 5 時間撹拌した後、結晶を濾取しエタノールにて洗浄、乾燥して、 橙色結晶の臭化物(α 型結晶)(2.01g)を得た。

実施例2

その再結晶母液を濃縮して得られた残渣(53.6g)に、水(250ml)を加えて室温にて溶解させた。生じた不溶物を濾去し、その濾液を減圧濃縮して黄色結晶性残渣(53.5g)を得た。その残渣にエタノール(250ml)を加えて、50℃にて1時間懸濁撹拌した後、室温にて21時間撹拌した。結晶を濾取後、エタノールにて洗浄、乾燥して、臭化物(β 型結晶)(47.34g)を得た。

実施例3

N-{1,4-ジオキソ-3-[(ピラジン-2-イルメチル)アミノ]-1,4-ジヒドロナフタレン-2-イル}-N-(2-メトキシエチル)アセタミド(5g)のメタノール(25ml)懸濁液に、47%臭化水素酸 (2.5ml)を加えて、5 時間加熱還流した。反応終了後、メタノール(15ml)を常圧留去した。 残渣を放冷すると結晶が析出した。それを室温にて 15 時間撹拌した後、酢酸エチル (40ml)を加え、さらに室温にて 7 時間撹拌した。結晶を濾取し、洗浄、乾燥して、黄色 結晶の臭化物 (β 型結晶) (4.61g)を得た。

実施例4

- (1) α 型結晶(5g)にメタノール(15ml)を加え、室温にて撹拌した。撹拌するにつれて、結晶の色が橙色から黄色に変化し、 α 型から β 型へ転移した。27 時間後、結晶を濾取し50℃で乾燥して、 β 型結晶(2.88g)を得た。
 - (2) α 型結晶(2g)と水(2ml)を用い、(1)と同様な操作を行い、 β 型結晶(1.48g)を

得た。

(3) α 型結晶(0.5g)とアセトニトリル(2.5ml)および水(0.125ml)を用い、(1)と同様な操作を行い、 β 型結晶(0.28g)を得た。

- (4) α 型結晶(2g)とアセトニトリル(10ml)およびメタノール(2ml)を用い、(1)と同様な操作を行い、 β 型結晶(0.77g)を得た。
- (5) α 型結晶(5g)をメタノール(10ml)中で加熱溶解し、室温にて 0.5 時間撹拌して、 β 型結晶の黄色スラリーを得た。そこにさらに酢酸エチル(40ml)を加え、16 時間撹拌後、結晶を濾取し乾燥して、 β 型結晶(4.54g)を得た。

実施例5

- (1) β 型結晶(5g)をエタノール(45ml)にて加熱溶解し、放冷後、室温で 5 時間撹拌した。結晶を濾取し、 $50\sim60^\circ$ で減圧乾燥して α 型結晶(4.47g)を得た。
- (2) α 型結晶(2g)とアセトン(10ml)および水(2.5ml)を用いて、(1)と同様の操作を行い、 α 型結晶(0.95g)を得た。
- (3) α 型結晶(1.1g)と 2-プロパノール(5ml)および水(1ml)を用いて、(1)と同様の操作を行い、 α 型結晶(0.85g)を得た。
- (4) α 型結晶(1g)と 1-プロパノール(5ml)および水(0.5ml)を用いて、(1)と同様の操作を行い、 α 型結晶(0.71g)を得た。

参考例 (比較化合物である塩化物の製造例)

WO01/60803 号公報の実施例 154 に記載された塩化物と同様の物理化学的性状を有していた。

本発明の臭化物の効果を以下に示す。

試験例1 (吸湿性の評価)

(試験方法)

実施例2で得られた臭化物のα型結晶並びにβ型結晶を約0.5 g ずつ質量既知の秤量 瓶に秤取し、正確に質量を求めた後、25℃で以下の条件に保存し、質量変化を測定した。

保存条件:約0%R.H.(Silicagel)、33%R.H.(MgCl₂·6H₂O飽和水溶液)、51%R.H.

 $(Ca(NO_3)_2$ 飽和水溶液)、75 %R.H. (NaCl 飽和水溶液)、又は 93 %R.H. (KNO_3) 飽和水溶液)に調湿したデシケータ。

i)吸湿量(脱水量):保存から7日後に取り出し、重量変化を精密に量り記録し、吸湿量を求めた。

ii)外観確認:粉末の外観を目視並びにルーペにより確認した。

iii)粉末X線回折測定:未保存並びに保存期間終了後の試料を、粉末X線回折装置により粉末X線回折パターンを記録した。

iv)HPLC 純度:未保存並びに保存期間終了後の試料について、HPLC を用いて分解物の検索を行い、純度を測定した。

(HPLC 条件) 移動相: 0.1%トリフルオロ酢酸水溶液/アセトニトリル=9: 2、カラム: TSKgel ODS 80TsQA、4.6x150 mm, 粒子経 5 μ m (東ソー製)、流速: 1 mL/min、カラム温度: 40℃、検出: UV 260 nm

(結果)

- i)吸湿量(脱水量): 重量変化を表1に示す。
 - α 型結晶は、93 %R.H.保存下において、約 1%の重量の減少が観察された。

β型結晶は、全ての調湿条件で、有意な重量変化は認められなかった.

ii)外観確認:

 α 型結晶は、93%R.H.保存下で、帯赤黄色から黄色への変化が認められた。その他の条件では、変化は見られなかった。

β型結晶は、全ての条件で、変化は見られなかった。

iii)粉末 X 線回折測定:

 α 型結晶の93%R.H.保存下の粉末X線回折パターンは、 β 型結晶と同様のパターンを示し、 β 型結晶へ転移したことを示す。その他の条件では、変化は見られなかった。

 β 型結晶は、保存により粉末X線回折パターンは変化しなかった

iv)HPLC 純度:保存前及び7日間保存後のHPLC 純度を表1に示す。

 α 型結晶並びに β 型結晶のいずれにおいても、純度の低下はなく、保存による分解は認められなかった。

	臭化物 α型結晶		臭化物 β型結晶	
条件	重量変化(%)	HPLC純度(%)	重量変化(%)	HPLC純度(%)
保存前	-	99.93	•	99.72
ca.0% R.H.	-0.10 %	99.72	0.01 %	99.73
33% R.H.	-0.02 %	99.89	0.02 %	99.73
51% R.H.	-0.04 %	99.89	0.04 %	99.72
75% R.H.	0.13 %	99.88	0.06 %	99.71
93% R.H.	-0.94 %	99.89	0.08 %	99.71

表1

以上の試験結果より、 α 型結晶は、吸湿性はなく、保存による分解も認めらなかった。 93%R.H.条件の極めて高い湿度環境において、 β 型結晶に転移するが、純度の低下がなかったことから、この結晶転移は分解を伴うものではないことが確認された。

 β 型結晶も、吸湿性はなく、保存による分解も認められなかった。また、結晶転移も 見られなかった。従って、 β 型結晶は、いずれの湿度条件下においても物理的化学的に 安定であることが確認された。

臭化物(β 型結晶)及び比較化合物として参考例で得られた塩化物について、水分平 衡測定装置 SGA-X100(VTI)を用いて、温度:25^{\circ}C、測定範囲:相対湿度 5 \sim 95 %、測 定間隔:5 % ∞ 条件で吸脱水挙動を測定した。

臭化物 (β 型結晶) では 5~95%の湿度範囲で吸湿性は見られなかった (図 5 参照)。

一方、比較化合物である塩化物は 65%.R.H.~80%.R.H.で吸湿して1水和物 (4.3% の重量増加)を形成した後、85%.R.H.以上で潮解した。乾燥時、この水和状態は 25%.R.H.まで安定に存在し、それ以下では無水物に戻った (図6参照)。また僅かの加熱(約 25℃以上)によっても無水物に戻った。この吸湿と乾燥を経ることにより結晶性は低下し、より低湿度から吸湿するように変化することが確認された。日常的な湿度 範囲において起こりうるこれらの性質により、当該塩化物の保存には厳しい湿度管理が

必要と予想された。

試験例2 (安定性試験)

試料を 40℃・75%R.H.の恒温恒湿槽に3ヶ月間遮光保存した。各試料の保存前と保存後の純度を HPLC を用いて測定し、粉末 X 線回折により結晶形の変化を測定した。また、比較例として、塩化物結晶を同様の条件下で3ヶ月間保存し、不純物 a (イミダゾリウム環が開環した化合物)の量を測定した。

(結果)

結果を下表に示す。

表 2

			HPLC 純度 (%)	粉末 X 線回折 パターン	不純物 a (%)
臭化物*1	α型結晶	保存前	99.91	α型	ND
		保存後	99.92	β型	ND
	β型結晶	保存前	99.71	β型	ND
		保存後	99.71	β型	ND
比較例 塩化物結晶 2		保存前	•	-	0.64
		保存後	-	-	2.45

ND: Not detected

*1 HPLC 条件 移動相: (A 液) 0.1%トリフルオロ酢酸水溶液 / アセトニトリル=9: 2、(B 液) アセトニトリル、グラジエント%B:0% (0·50min) / linear 60% (50·70min) / 60% (70·80min) / 0% (80·100min)、カラム: TSKgel ODS 80TsQA、4.6x150 mm, 粒子経 5μm(東ソ一製)、流速:1 mL/min、カラム温度:40℃、検出:UV 260 nm *2 HPLC 条件 移動相: (A 液) 0.01M 酢酸アンモニウム水溶液 (pH5.0) +1%アセトニトリル (B 液) アセトニトリル、グラジエント%B:17% (0·4min) / linear gradient 20% (4·10min),カラム: Develosil ODS·HG 2.0x50mm, 粒子経 3μm(野村化学製)、流速:0.6 mL/min、カラム温度:40℃、検出: MS(SIM: M/z=381、Polarity: Positive)

臭化物の α 型結晶では β 型結晶への転移が認められたが、保存による分解は認められなかった。臭化物の β 型結晶は、保存前後で何等変化はなく、物理的化学的に非常に安定であった。

これに対して、既知の塩化物は、保存によりイミダゾリウム環が開環した不純物の量が明らかに増加することから、保存時の安定性が低いものであった。

産業上の利用可能性

本発明の臭化 $1\cdot(2\cdot \mathsf{y} \, \mathsf{h} \, \mathsf{+} \, \mathsf{v} \, \mathsf{x} \, \mathsf{f} \, \mathsf{n}) \cdot 2\cdot \mathsf{y} \, \mathsf{f} \, \mathsf{n} \cdot 4,9 \cdot \mathcal{Y} \, \mathsf{x} \, \mathsf{t} \, \mathsf{y} \cdot 3 \cdot (\, \mathsf{l}^2 \, \mathsf{f} \, \mathcal{Y} \, \mathsf{v} \, \mathsf{v} \, \mathsf{x} \, \mathsf{x} \, \mathsf{y} \, \mathsf{x} \, \mathsf$

請求の範囲

- 1. 臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウム。
- 2. 臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウムの結晶。
- 3. 粉末 X 線回折で 2 θ (°) = 8.5, 14.8, 19.7, 25.7 及び 30.2 のピークを有する請求の範囲第 2 項記載の結晶(α 型結晶)。
- 4. 粉末 X 線回折で 2 θ (°) = 9.2, 12.6, 14.6, 18.0, 21.1, 24.9, 26.4 及び 27.1 のピークを有する請求の範囲第 2 項記載の結晶(β 型結晶)。
 - 5. DSC 分析で 207~213℃に熱吸収ピークを有する請求の範囲第 2 項記載の結晶 (α型結晶)。
- 6. DSC 分析で 201~207℃に熱吸収ピークを有する請求の範囲第 2 項記載の結晶 (β型結晶)。



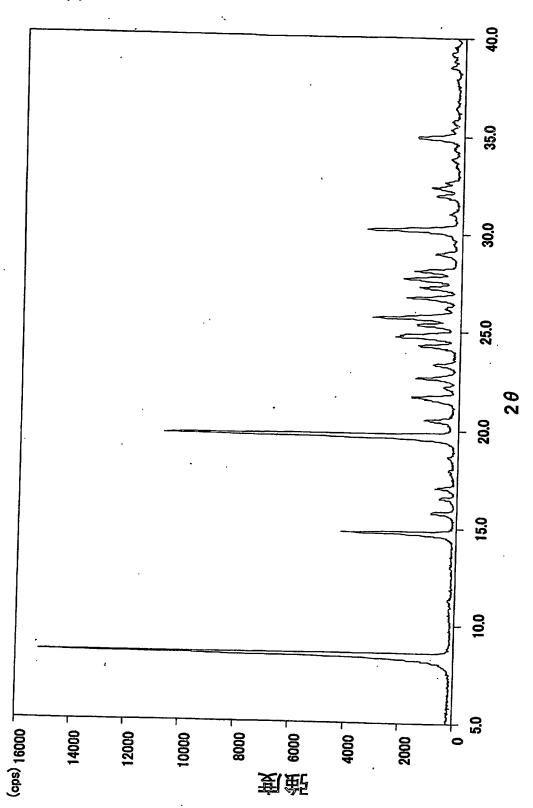
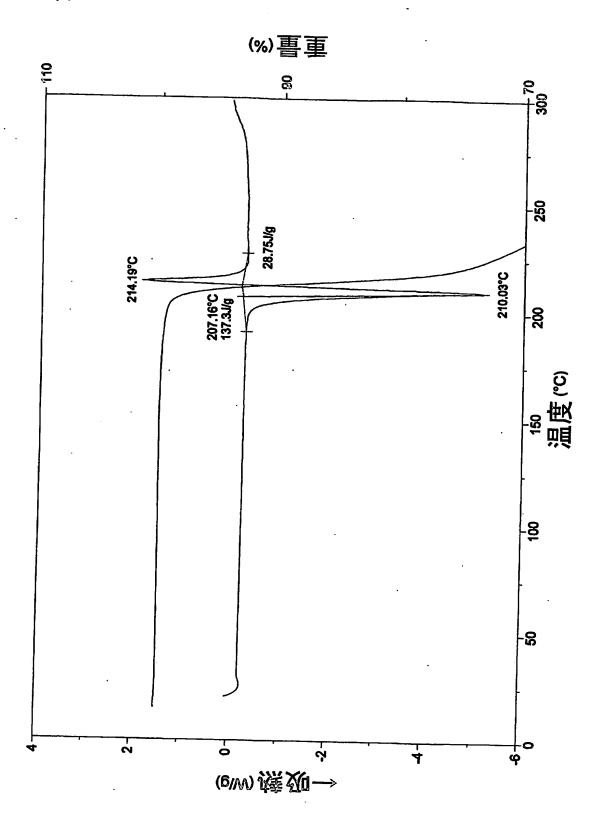


図2





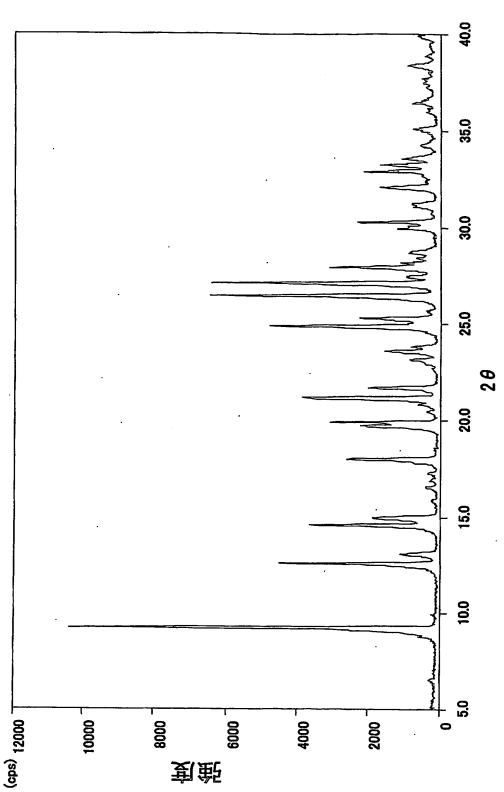


図4

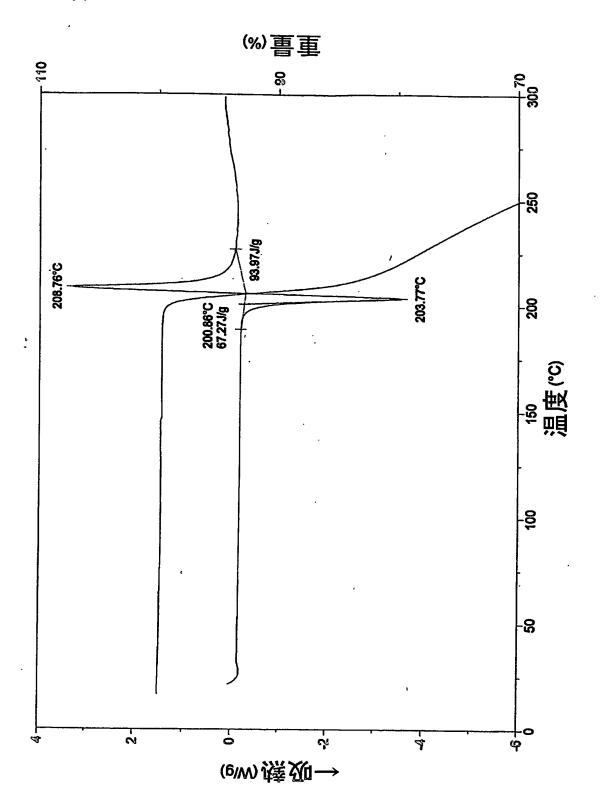
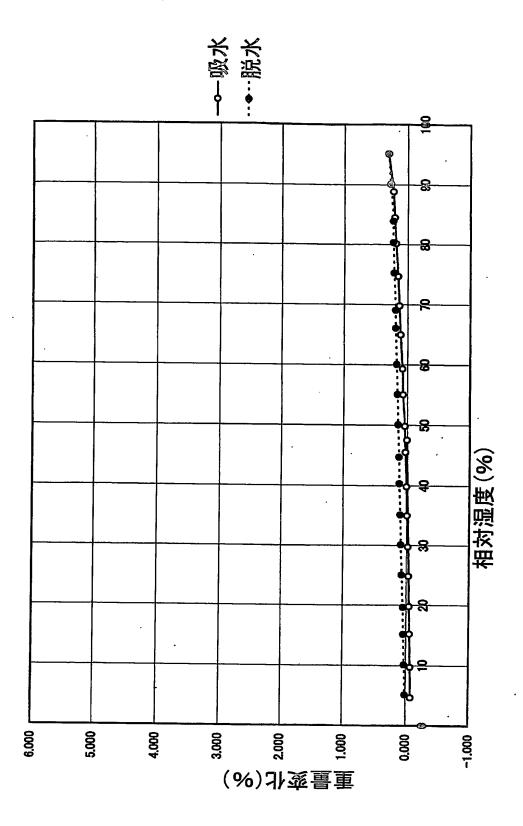
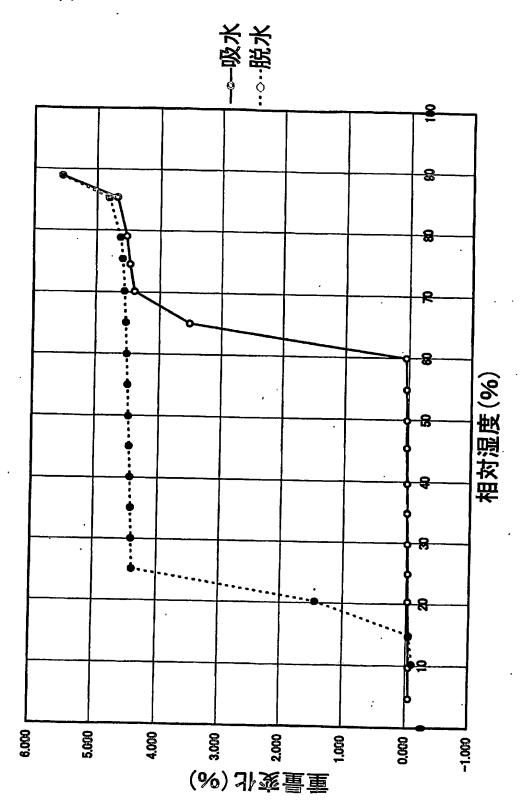


図 5







INTERNATIONAL SEARCH REPORT

	INTERNATIONAL SEARCH REPOR	RT T	International app	lication No.	
A CT ASSIT	ICATION OF SUBJECT MATTER			2004/005321	
Int.C	1 C07D403/06				
According to I	nternational Patent Classification (IPC) or to both nat	ional classification and IPC			
B. FIELDS S	SEARCHED				
Int.C.	umentation searched (classification system followed b	y classification symbols)			
			•		
Documentation	searched other than minimum documentation to the	vetome that		·	
	and a southernment to the c	extent that such documents a	re included in the	e fields searched	
Electronic data	base consulted during the international search (name	of data base and, where prac	cticable, search te	rms used)	
CH(DIN	I), REGISTRY (STN)			ims uscu)	
C DOOLD OF) True Co. 15				
	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where	appropriate, of the relevant	passages	Relevant to claim No	
X	WO 01/60803 A1 (Yamanouchi	Pharmaceutical	Co.,	1-6	
	Ltd.), 23 August, 2001 (23.08.01),		,	1.0	
	Example 154; page 16. lines	7 to 14: page 6	_		
	1 1105 16 60 24		1		
	& EP 1256576 A1 & U	S 2003/114508 A	1 '		
P,X	JP 2003-128548 A (Yamanouch	i Pharmaceutica	1 00		
	,			1-6	
	08 May, 2003 (08.05.03), Full text				
	(Family: none)		•		
			.]		
			.]		
<u>·</u>					
Further doc	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent family	annov.		
Special categ	ories of cited documents:				
to be of partic	fining the general state of the art which is not considered cular relevance	date and not in conflic the principle or theory		ational filing date or priorit on but cited to understand	
B enco	ation or patent but published on or after the international	"X" document of particular	r relevance: the old	imad imagair	
document whe	nich may throw doubts on priority claim(s) or which is plish the publication date of another citation or other	considered novel or of step when the docume		red to involve an inventiv	
special reason	(as specified)	"Y" document of particular	relevance: the ele:	med invention cannot be	
document nul	erring to an oral disclosure, use, exhibition or other means plished prior to the international filing date but later than	combined with one or being obvious to a per		med invention cannot be p when the document is cuments, such combination	
the priority da	tte claimed	"&" document member of t	son symen in the Si	T	
te of the actual	completion of the international search			•	
12 May,	2004 (12.05.04)	Date of mailing of the into	ernational search 4 (25.05.	report 04)	
ne and mailing	address of the ISA/	Authorized officer			
Japanese	Patent Office	Andionzed officer			
simile No.		Telephor - N.			
PCT/ISA/210	(second sheet) (January 2004)	Telephone No.			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP2004/005321

Box No	. II Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)
This inte	ernational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons: Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2.	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box No.	Continuation of item 3 of first sheet)
9-di 3-iu 01/6 andt Ther feat Cor the i to fo	emational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows: ally the matter common to claims 1-6 is "1-(2-methoxyethyl)-2-methyl-4, oxo-3-(pryazin-2-ylmethyl)-4,9-dihydro-1H-naphtho[2,3-d]imidazol- mbromide. "However, this compound is described in, for examples, WO 0803 A1 (Example 154, page 9, lines 16 to 24 and page 16, lines 7 to 14) thus is a substance publicly known before the filling date of this application. efore, this compound cannot be recognized as constituting a technical ure which is contributory over the prior art. as equently, the claims do not share special technical features and thus relevant group of inventions cannot be recognized as being linked so as orm a single general inventive concept. As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims. As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. 🔲 n	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is estricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark o	The additional search fees were accompanied by the applicant's protest. No protest accompanied the payment of additional search fees.

				
A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. Cl ⁷ C07D403/06				
D 5m2k2.4	ニート八四			
B. 調査を行った	Tった分野 最小限資料(国際特許分類(IPC))			
	1 C07D403/06			
長小個姿勢には	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの			
成分成员4780	では、			
	•			
国際調査で使用	用した電子データベース(データベースの名称	調査に使用した用語)		
CA (ST	N), REGISTRY (STN)			
C. 関連する	ると認められる文献			
引用文献の			関連する	
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連する	請求の範囲の番号		
X	WO 01∕60803 A1 (Д;	1–6		
	2001.08.23, 実施例15			
	9頁第16~24行 & EP 1	256576 A1 & US		
	2003/114508 A1			
PX	JP 2003-128548 A		1-6	
	2003.05.08,全文(ファ	ミリーなし)		
ļ				
	, '			
		•		
	きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。	
* 引用文献の	ウカテゴリー	の日の後に公表された文献		
「A」特に関連	車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「丁」国際出願日又は優先日後に公表さ	いれた文献であって	
もの 出願と矛盾するものでけなく 器			8明の原理又は理論	
「ヒ」国際出願日削の出願または特許であるが、国際出願日 の理解のために引用するもの				
以後に公表されたもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの			1該文献のみで発明	
日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する「Y」特に関連のある文献であって、当覧			15なないと他の1以	
文献(理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合			明である組合せに	
'O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの			も の	
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献				
国際調査を完了した日国際調査報告の発送日				
12.05.2004			o. 2004	
国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 4.6 2.2.2.				
日本国族教会(100~(15) 「ベルバ 田立日(展院ののの観点) 「40 3 2 2			4C 3229	
郵便番号100-8915			<u> </u>	
The state of the second second second		電話番号 03-3581-1101	内線 3452	

第Ⅱ欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの2の続き)
法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。
1. □ 請求の範囲 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
2. I 請求の範囲は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. □ 請求の範囲は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に 従って記載されていない。
第Ⅲ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの3の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
請求の範囲1-6の共通事項は、「臭化 1-(2-メトキシエチル)-2-メチル-4,9-ジオキソ-3-(ピラジン-2-イルメチル)-4,9-ジヒドロ-1H-ナフト[2,3-d]イミダゾール-3-イウム」のみであるが、例えば、WO 01/60803 A1に記載されているとおり(実施例154,第9頁第16~24行,第16頁第7~14行)、該化合物は本願出願日前に公知の物質であるから、該化合物を先行技術に対して貢献する技術的特徴と認めることはできない。してみると、各クレームは、特別な技術的特徴を共有するものとはいえないから、これらの一群の発明は単一の一般的発明概念を形成するように関連しているとは認められない。
1.
2. X 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追 加調査手数料の納付を求めなかった。
3. 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. □ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査手数料の異議の申立てに関する注意 □ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。 □ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。